OXYMETHYLENE COPOLYMER COMPOSITION

Publication number: JP4063857

Publication date:

1992-02-28

Inventor:

MASUMOTO ISAMU; MIZUTANI YOSHIHEI; YADA

HIROSHI; HARA YOSHITO

Applicant:

MITSUBISHI GAS CHEMICAL CO

Classification:

- international:

C08K5/09; C08K5/098; C08K5/10; C08K5/103;

C08L59/00; C08L59/04; C08K5/00; C08L59/00; (IPC1-

7): C08K5/09; C08K5/10; C08L59/04

- European:

C08K5/098; C08K5/103

Application number: JP19900172597 19900702 Priority number(s): JP19900172597 19900702

Also published as:

EP0465086 (A1) US5191006 (A1)

EP0465086 (B1) AU638842B (B2)

Report a data error here

Abstract of JP4063857

PURPOSE:To obtain an oxymethylene copolymer composition improved in stability, suppressed in the formation of a substance which stains a mold in long-term continuous injection molding, and foaming, discoloration, etc., upon melting by heating, by mixing an oxymethylene copolymer with a specified amount of a polyhydric alcohol/higher fatty acid ester and an alkaline earth metal salt of a higher fatty acid. CONSTITUTION:100 pts.wt. oxymethylene copolymer (e.g. trioxane/ethylene oxide copolymer) is mixed with 0.01-2 pts.wt. at least one polyhydric alcohol/ fatty acid ester derived from a 2-10C polyhydric alcohol and a 22-32C higher fatty acid (e.g. behenic monoglyceride), and 0.01-3 pts.wt. at least one alkaline earth metal salt of a 12-35C fatty acid (e.g. calcium stearate) to produce a stabilized oxymethylene copolymer composition. This composition can be desirably used as the material of gears, pulleys, etc.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

⑩日本国特許庁(JP)

① 特許出願公開

◎ 公開特許公報(A) 平4-63857

@Int. Cl. 5

識別記号

庁内签理番号

❸公開 平成4年(1992)2月28日

C 08 L 59/04 C 08 K 5/09 5/10 LMM 8215-4 J

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全9頁)

図発明の名称 オキシメチレン共重合体組成物

②特 願 平2-172597

洋

②出 願 平2(1990)7月2日

@発_明 者 増 本

勇 三重県四日市市日永東 2 丁目 4 番 I 6号 三菱瓦斯化学株式 会社四日市工場内

@発明者 水谷 善善 平

三重県四日市市日永東 2 丁目 4 番16号 三菱瓦斯化学株式

会社四日市工場内

@発明者矢田

三重県四日市市日永東 2 丁目 4 番16号 三菱瓦斯化学株式

会社四日市工場内

@発明者原

三重県四日市市日永東2丁目4番16号 三菱瓦斯化学株式

一至次一日的10日次次10万日(1110万)<u>二</u> 会社四日市工場内

②出 願 人 三菱瓦斯化学株式会社

四代 理 人 弁理士 小堀 貞文

東京都千代田区丸の内2丁目5番2号

51、 足 八 开连上 小畑 貞

明 細 會

1. 発明の名称 ...

オキシメチレン共電合体組成物

2. 特許請求範囲

オキシメチレン共重合体 100重量部に、

①炭素数 2~10を有する多価アルコールと炭素数22~32を有する高級脂肪酸とから誘導される多価アルコール脂肪酸エステルの 1 程以上を0.01~2.0重量部と、

②炭素数12~35の脂肪酸のアルカリ土類金属塩の1種以上を0.01~3.0重量部

とを配合してなる安定化されたオキシメチレン 共重合体組成物。

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は、熱安定性に優れ、成形時に変色が 少なく且つ金型への折出物が極めて少ないオキ シメチレン共還合体組成物に関するものである。 「様辛技術」

ホルムアルデヒドまたはその遠状オリゴマー

であるトリオキサンやテトラオキサンとこれら と共重合可能なモノマーとを共重合させて得ら れるオキシメチレン共重合体は、その重合体分 子の末端から容易に分解することが知られてい る。

従って、安定なオキシメチレン共重合体を得るために従来より、オキシメテレン共重合体の 末端分子に種々の処理が施され、次いでこれに 酸化防止剤、熱安定剤、光安定剤等の添加剤を 配合液硬する方法が種々行われて来た。

例えば、特公昭47-10531には、オキシメテレン重合体に炭素数 6 個以上のカルボン酸のストロンチウム塩またはマグネシウム塩を配合する方法が、特公昭62-4422 には、(1) ポリアミドと (2) 炭素数12~35の脂肪酸、炭条数12~35の脂肪酸のカルシウム塩、炭素数12~35の脂肪族アルコールのカルシウムまたはマグネシウム塩からなる群の少なくとも 1 つをオキシメチレン共産合体に配合する方法が提示されている。

〔発明が解決しようとする課題〕

しかしながらこれらの方法にて得られたオキシメチレン共重合体組成物を、成形用材料として 見た場合、種々の更に改良されるべき欠点が見 出されるのである。

すなわち、オキシメチレン共覧合体は、密電 軸受、ブーリー等の機構部品と含った小型の 形用に供されることが多いが、上配の方法に物 って得られるオキシメチレン共重合体組成物を これらの成形用材料として使用した場合、成内 の本留時間が住々にして、上配成形材料の分解 開始時間を上回り、従っていましたのの の分解、発泡等の好ましからざる現象が おこり、結局、不良成形品の発生を惹起すると いった間距点が見出される。

また従来のオキンメチレン共重合体組成物の内、便用する安定化剤によっては、成形材として使用したオキシメチレン共重合体組成物が成形機のシリンダー内での滞留時に黄変し成形品の価値を損なう等の問題点があった。

たオキシメチレン共軍合体組成物にある。

①の多価アルコール脂肪酸エステルのみでは オキシメチレン共重合体を十分に安定化すること とは困難であり、実際の射出成形に供すること ができるような熱的に安定なオキシメチレン共 重合体組成物を得ることは難しい。

②の脂肪酸のアルカリ土類金属塩のみで安定化して得られたオキシメチレン共重合体組成物は、成形機のシリンダー内で溶融化状態で保持した際比較的短時間で分解発泡するばかりでなく、射出成形線にて連続成形に供した場合少ないショット数において、モールドデポジットが観察される。即ち前述した多価アルコール脂肪酸エステルと脂肪酸のアルカリ土類金属塩の両者をオキシメテレン共重合体に配合することにより、本発明の目的である熱安定性に優れたオキシメチレン共重合体組成物を得ることができる。

本発明において用いる多価アルコール脂肪酸 エステルは、炭素数 2 ~10を有する多価アルコ 更に上記した如く、オキシメテレン共重合体 組成物は、プーリー、歯車等の高度の寸法精度 を要求される成形品の材料として使用されるに もかかわらず、従来のオキシメチレン共重合に もがかわらず、従来の連続射出成形に供した場 は成物では、長時間の連続射出成形に供した場 合、熱分解によって発生したホルムアルデヒト が発生し、歯車等の成形品において所定の寸法 が発生し、歯車等の成形品において所定の表面状 たまりはずれるばかりでなく成形品の表面状 駆ち損なう等の問題もあった。

そこで我々は上記の課題を解決するべく鋭意 検討した結果、本発明を見出すに至った。

〔課題を解決するための手段〕...

すなわち、本発明は、オキシメチレン共質合体 100 重量部に対して、①炭素数 2~10を有する多価アルコールと炭素数22~32を有する高級脂肪酸とから誘導される多価アルコール脂肪酸エステルの1 種以上を0.01~2.0 重量部と、②炭素数 12~35 の脂肪酸のアルカリ土類金属塩0.01~3.0重量部とを配合してなる安定化され

ールと炭素数22~32を有する高級脂肪酸とから 誘導される1個以上のエステル基を有する化合 物であり、斯かる多価アルコールとしては、グ リセリン、ジグリセリン、ペンタエリスリトー ル、ソルピタン、エチレングリコール、ジエチ レングリコール、トリメチロールメタン、トリ エチロールメタンが適当であり、高級脂肪酸と しては、ペヘン酸、セロチン酸、モンタン酸、 ラクセル酸等が適当である。

また、本発明で用いられる炭素数12~35の脂肪酸のアルカリ土類金属塩とは、炭素数12~35を有する飽和、または、不飽和カルボン酸のマグネシウム塩、カルシウム塩、バリウム塩及びストロンチウム塩を意味し、カルボン酸の例としては、ラウリン酸、バルミチン酸、ステアリン酸、モンタン酸、12-ヒドロキシステアリン酸、オレイン酸、エルカ酸等が好ましい。

本発明の組成物で用いるポリオキシメチレン 共重合体は、ホルムアルデヒドまだはその環状 オリゴマー、例えばトリオキサン、テトラオキサン等と、選択ニーテルまたは選択でセタール、例えばエテレンオキサイド、プロピレンオキャン、1.3-ジオキセパン、グリコールのホルマール等、対策の存在下に共軍合させて得られる重合体であって、オキシメチレン単位を、好ましくは、0.4~10モル%会有する監合体であり、所望により、報共電台体を解散状態にして不安定の変定化処理が施された重合体である。

重合粒葉としては、一般のカチオン度合触媒が用いられるが、特に弗化硼素を含む化合物が好適であり、水和物および配位錯体化合物が用いられ、エーテル類との配位錯体である三弗化 翻業ジェチルエーテラートは特に好ましい触媒として挙げることができる。

重合反応によって得られたオキシメチレン共

出成形品の外観の悪化、例えば、色調不良、銀条の発生、金型汚染物 [モールドデポジット] の成形品への転写による寸法不良、表面荒れを 招き、好ましくない。

また本発明の組成物には、本発明の効果を損なわない範囲で、タルク、酸化チタン、マイカ 粉末のような充塡剤、炭素繊維、ガラス繊維のような補強材、着色剤、離型性を付与するための骨剤、帯電防止剤等の添加剤を任意に含有せしめることができる。

また、安定化助剤として、ホルムアルデヒド 捕捉剤、及び抗酸化剤を併用すると成形時の熱 安定性、及び成形品の長期熱安定性等の面でよ り優れた性質を示すようになるので好ましい。 ホルムアルデヒド捕捉剤としては、ウレタン化 合物、ピリジン誘導体、ピロリドン誘導体、尿 素誘導体、アミン置換トリアジン類または旋ア ミン置換トリアジン類とホルムアルデヒドとの 初期縮合物類、アミド化合物等が挙げられる。 特に本発明の組成物と併用するのに好ましい例 置合体は、公知の方法によって触媒の除去処理を行ってもよいし、また、特公昭55-42085に示された如き、三価の有機操化合物を添加し、触媒を失活処理を施しても良い。

後者の反応停止対を用いる処理を施した場合、 宣合触媒が失活し、重合反応が停止するだけで なく、失活した触媒が共変合体中に残存しても、 それが共重合体の熱安定性に何ら悪影響も及ぼ さず、その後の洗浄操作を必要としないばかり でなく、さらに加えて、本発明で用いる安定別 系は、この有機構化合物にて処理を施して得ら れるオキシメチレン共重合体において特に効果 的に作用するものである。

尚、前記安定剤の内、多価アルコール脂肪酸エステルの配合量は、オキシメチレン共量合体100 重量部に対して0.01~2.0 重量部、好ましくは、0.01~1.0 重量部の範囲である。脂肪酸のアルカリ土類金腐塩の配合量は 0.01~3.0 重量部、好ましくは 0.01~2.0 重量部であり、これらの限定範囲をはずれた場合、射出成形時の射

としては、メラミン、アセトグアナミン、ベン ゾグアナミン、N-ブチルメラミン、N,N-ジアリ ルメラミン、N,N',N'-トリメチロールメラミ ン、ナイコン6/6.6/6.10 3 元共重合体、ナイ ロン6/6.6/6.10/12 4 元共軍合体、ダイマー酸 系ポリアミド等が挙げられる。

抗酸化剤としては、オキシメチレン共重合体に使用されている公知の物質を適宜使用することができるが、好ましい例としては、トリエチレングリコールーピス [3-(3-tert-ブチル-4-ヒドロキシ-5-メテルフェニル) プロピオネート]、2,2-チオジエチルーピス [3-(3,5-ジ-tert-ブチル-4-ヒドロキシフェニル) プロピオネート]、1,6-ヘキサンジオールーピス [3-(3,5-ジーtert-ブチル-4-ヒドロキシフェニル) プロピオネート]、ペンタエリスリチルーテトラキス [3-(3,5-ジーtert-ブチル-4-ヒドロキシフェニル) プロピオネート] 等が挙げられる。

ホルムアルデヒド捕捉剤の添加量は、オキシメチレン共夏合体 100重量部に対して0.01~7

重量部、好きしくは、0.02~5重量部の範囲であり、抗酸化剤においてはオキシメテレン共産合体 100重量部に対して 0.03~5重量部、好きしくは、0.05~3重量部の範囲で適宜達ばれる。 添加量がこれらの範囲より少ないと添加効果がなく、多いと連続射出成形時における成形品の外観の悪化を招き好ましくない。

以下に実施例および比較例を示して本発明をさらに具体的に説明する。なお以下の記載において猛阪粘度は 2 重量%のα-ピネンを添加したp-クロロフェノール中で60 でで測定した値を示す。また、安定剤の添加量の単位である「phr」は、オキンメチレン共重合体 100重量部あたりの重量部を意味する。

実施例 1

2 枚のΣ型の提件羽根を有するニーダーにトリオキサンを仕込み60 にに加熱して融解した。これに、トリオキサンに対して 2.5 重量% のエチレンオキサイドおよび、トリオキサンに対して 0.010 モル%の弗化避素ジエチルエーテラートを

して測定・判定した。

- (1) 引張強度、引張り伸び ASTN-D638 の方法により測定する
- (2) 滞留熱安定性、シルバー発生滞留時間 使用射出成形機:名機製作所製 SJ-35A型 滞留条件:シリンダー温度 240℃

港留時間 最長 60分間

評価方法:射出成形機内に 6 ショット分の 樹脂を滞留させ、10分毎に射出成形し、樹脂 の発泡に起因するシルバー [銀条] の発生時 間 (例えば、3回目のショットで発生すれば 30分) を観察する。

(3) 滞留色調変化

色差計:㈱スガ試験機製 ハンター色差計: 使用射出成形機:名機製作所製 SJ-35A型 帯留条件:シリンダー温度 240 ℃

海留時間

20分間

滞留前の成形品色觀:l, a, b, 滞留後の成形品色調:l₂ a₃, b, 算出式: 加えて、攪拌下に重合を行ったところ、粗オキシメチレン共重合体が収率98% にて得られた。

この租オキシメテレン共重合体の極限粘度は 1.4501/gであった。この共重合体に触媒量の二 倍モルに相当するトリフェニルホスフィンを添 加し触媒を失活させた。

この祖オキシメチレン共重合体にステアリンリドの.15phr を添加し、ペンシェルミキサーにて1500rpm、約3分間混合したのち、混合物をL/027、直径32mmのペント付2軸押出機を用いて容融し安定化した。この安定化時、前配オキマメチ重合体混合物の2軸押出機でする場合体混合物の2軸押出機であった。安定化は約15分間であった。安定化されたメキシメチレン共重合体組成物は、2軸出出され、メトランドは直ちにペレタイダーを経てシメチンとした。得られた安定とは果を第1表に示される試験項目は以下のように、24年のよりに表示される試験項目は以下のように表示を表示といる。

 $\Delta E = \sqrt{(L_2 - L_1)^2 + (a_2 - a_3)^2 + (b_2 - b_1)^2}$

判定基準: ◎; 0 < △ 8 ≤ 4

O: $4 < \Delta E \le 6$

 \triangle ; 6 < \triangle 8 \leq 8

× ; 8 < △B ≤ 10

(4) モールドデポジット

使用射出成形機: 附東芝製 IS-75

試験方法:材料温度約 220 ℃、金型温度70 ℃、成形サイクル約15秒にて連続射出成形を行い、金型にモールドデポジットが発生するまでのショット数を計測する。

実施例2

実施例1で使用したステアリン酸カルシウム 0.1phrに替えてステアリン酸カルシウム0.2phrを使用し、ベヘニン酸モノグリセリド0.15phrに替えてソルビタンモノベヘネート0.10phrを使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にて安定化されたオキシメテレン共宜合体組成物を得た。この組成物を実施例1と同じ方法で試験した結果を第1表に示す。

実施例3

実施例1で使用したステアリン酸カルシウム 0.10phr とペヘニン酸モノグリセリド0.15phr に管えてステアリン酸カルシウム0.05phr とセロテン酸モノグリセリド0.05phr を使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にて安定化されたオキシメチレン共重合体組成物を得た。この組成物を実施例1と同じ方法で試験した結果を第1表に示す。

実施例 4

実施例1で使用したステアリン酸カルシウム 0.10phr とべヘニン酸モノグリセリド0.15phr に替えてステアリン酸マグネシウム0.10phr とべヘニン酸モノグリセリド0.15phr を使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にて安定化されたオキシメチレン共重合体組成物を得た。この組成物を実施例1と同じ方法で試験した結果を第1表に示す。

実施例 5

実施例1で使用したステアリン酸カルシウム

40.15phrとラクセル酸モノグリセリド0.05phrを使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にて安定化されたオキシメチレン共重合体組成物を得た。この組成物を実施例1と同じ方法で試験した結果を第1表に示す。

実施例8

実施例1で使用したステアリン酸カルシウム 0.10phr とペヘニン酸モノグリセリド0.15phr に替えてペヘニン酸カルシウム0.20phr とペヘニン酸モノグリセリド0.20phr を使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にて安定化されたオキシメチレン共重合体組成物を得た。この組成物を実施例1と同じ方法で試験した結果を第1表に示す。

実施例 9

実施例1で使用したステアリン酸カルシウム 0.10phr とべヘニン酸モノグリセリド0.15phr に替えてラウリン酸カルシウム0.10phr とべヘニン酸モノグリセリド0.15phr を使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にて安定化された

0.10phr とべへニン酸モノグリセリド0.15phr に替えてステアリン酸マグネシウム0.10phr とソルピタンエルシネート0.10phr を使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にて安定化されたオキシメチレン共重合体組成物を得た。この組成物を実施例1と同じ方法で試験した結果を第1表に示す。

実施例6

実施例1で使用したステアリン酸カルシウム 0.10phr とべヘニン酸モノグリセリド0.15phr に替えて 12-ヒドロキシステアリン酸カルシウム 0.10phrとベヘニン酸モノグリセリド0.10phrを使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にて安定化されたオキシメチレン共重合体組成物を得た。この組成物を実施例1と同じ方法で試験した結果を第1表に示す。

実施例7

実施例 1 で使用したステアリン酸カルシウム 0.10phr とペヘニン酸モノグリセリド 0.15phr に替えて 12-ヒドロキシステアリン酸カルシウ

オキシメチレン共重合体組成物を得た。この組 成物を実施例 1 と同じ方法で試験した結果を第 1 表に示す。

実施例10

実施例1で使用したステアリン酸カルシウム
0.10phr とべヘニン酸モノグリセリド0.15phr
に替えてモンタン酸カルシウム0.05phr とべヘニン酸モノグリセリド0.05phr を使用した以外
は、実施例1と全く同じ方法にて安定化された
オキシメチレン共重合体組成物を得た。この組
成物を実施例1と同じ方法で試験した結果を第
1 表に示す。

実施例目

実施例1で使用したステアリン酸カルシウム 0.10phr とベヘニン酸モノグリセリド0.15phr に替えてダイマー酸カルシウム0.10phr とベヘニン酸モノグリセリド0.15phr を使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にて安定化されたオキシメチレン共重合体組成物を得た。この組成物を実施例1と同じ方法で試験した結果を第

1 表に示す。

実施例12

実施例1と同様にしてトリオキサンとトリオキサンに対して 3.5 置量% の1.3-ジオキセパンおよびトリオキサンに対して0.013 モル% の弗化磁素ジェテルエーテラートを加えて蛋合を行い、粗オキシメチレン共重合体を得た。この混オキシメチレン共重合体の極限粘度は 1.4801/8 であった。この共監合体に使用した触媒量の2倍モルに相当するトリフェニルホスヒンを添加し触媒を失活させた。

この組オキシメチレン共 置合体に実施例1と同様にステアリン酸カルシウム0.10 phr とべへニン酸モノグリセリド0.15 phr を添加し、ヘンシェルミキサーにて混合後、2 軸押出機にて安定化し、安定化されたオキシメチレン共重合体組成物を果た。得られたオキシメチレン共重合体組成物を果施例1と同様に試験した。その結果を第1表に示す。

(以下空白)

せた後、ステアリン酸カルシウム0.10phr とべ ヘニン酸モノグリセリド0.10phr およびメラミン0.10phr、イルガノックス-1010 【チバ・ガイギー社商品名】0.50phr を添加し、実施例1 と同様にヘンシェルミキサーにて混合後、2 軸押出機にて安定化し、安定化されたオキシメチレン共重合体組成物を得た。得られたオキシメチレン共重合体組成物を実施例1と同様に試験した。その結果を第1表に示す。

宴施例15.

実施例1で得られた粗オキシメチレン共宣合体に重合時使用の触媒量の2倍モルに相当するトリフェニルホスフィンを添加し触媒を失活させた後、ステアリン酸カルシウム0.10phr とべへニン酸モノグリセリド0.15phr およびメラミン0.20phr、イルガノックス-259 【チバ・ガイギー社商品名、1.6-ヘキサンジオールーピス [3-(3.5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート) 】0.50phr を添加し、実施例1と同様にヘンシェルミキサーにで混合後、2軸

実施例13

実施例1で得られた租オキンメチレン共重合体に関合時使用の触媒量の2倍モルに相当するトリフェニルホスフィンを添加し社媒を失活させた後、ステアリン酸カルシウム0.10phr とべつことをモノグリセリド0.10phr およびジメテロールメラミン0.20phr、イルガノックス-1010【チバ・ガイギー社商品名、ペンタエリスリチル-テトラキス〔3-(3.5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキンフェニル)プロビオネート〕】0.60phr を添加し、実施例1と同様にて安定化し、安にて混合後、2軸押出機にて安定化し、安にはないを実施のれたオキシメテレン共量合体組成物を実施の1と同様に試験した。その結果を第1表に示す。

実施例14

実施例1で得られた祖オキシメチレン共重合体に重合時使用の触媒量の2倍モルに相当する トリフェニルホスフィンを添加し触媒を失活さ

押出機にて安定化し、安定化されたオキンメチレン共重合体組成物を得た。得られたオキシメチレン共重合体組成物を実施例1と同様に試験した。その結果を第1表に示す。

実施例16

実施例1で得られた組まキシメチレン共重合体に重合時使用の触媒量の2倍モルに相当するトリフェニルホスフィンを添加し触媒を失活させた後、ステアリン酸マグネシウム0.10phrとペヘニン酸モノグリセリド0.15phrおよびメラミン0.20phr、イルがノックス-245【チバ・ガイニー社商品名、トリエチレングリコールーピス〔3-(3.5-ジーt-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート〕10.50phrを添加し、実施例1と同様にヘンシェルミキサーにて混合後、2 軸押出機にて安定化し、安定化されたオキシメチレン共重合体組成物を異た。得られたオキシメチレン共重合体組成物を実施例1と同様に試験した。その結果を第1表に示す。

(以下空白)

医施例17

実施例1で得られた租オキシメチレン共更合体に置合時使用の触媒量の2倍モルに相当時に相当時に日本を安加し触媒を失ったといりフェニルホスフィンを添加し触媒を失った。ステアリン酸カルシウム 0.10phr と ベンググアナミン0.20phr、イルガノックス-1010 [チパ・ガイギー社師品名]0.50phr を添加し、実施例1と同様にて安定化し、安定化れたたけいメチレン共動会は組成物を得た。得られたたままりメチレン共動会は組成的を実施例1と同様に試験した。その結果を第1表に示す。実施例18

実施例1で得られた組オキシメチレン共電合体に重合時使用の触媒量の2倍モルに相当するトリフェニルホスフィンを添加し触媒を失活させた後、ステアリン酸カルシウム0.10phr とベヘニン酸モノグリセリド0.15phr およびダイマー酸ポリアミド0.20phr、イルガノックス-245

Ħ

خو

【チバ・ガイギー社商品名】0.50phr を添加し、 実施例1と同様にヘンシェルミキサーにて混合 後、2 物押出機にて安定化し、安定化されたオ キシメテレン共運合体組成物を得た。得られた オキシメチレン共重合体組成物を実施例1と同 様に試験した。その結果を第1表に示す。 実施例19

実施例12で得られた粗オキシメチレン共宣合体に原合時使用の触媒量の 2 倍 モルに相当するトリフェニルホスフィンを添加し触媒を失活させた後、ステアリン酸カルシウム 0.10 phr およびメラミン 0.10 phr、イルがノックス-1010 【チバ・ガイギー社商品名】 0.50 phr を添加し、実施例1と同様にヘンシェルミキサーにて混合後、 2 軸アン共産合体組成物を得た。得られたオキシメチレン共産合体組成物を実施例1と同様に試験した。その結果を第1表に示す。

〔以下空白〕

比較例1

実施例1で使用したステアリン酸カルシウム 0.10phr とベヘニン酸モノグリセリド0.15phr に替えてステアリン酸カルシウム0.10phr のみを使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にて安定化されたオキシメチレン共重合体組成物を得た。この組成物を実施例1と同じ方法で試験した結果を第2表に示す。

比較例 2

実施例1で使用したステアリン酸カルンウム 0.10phr とベヘニン酸モノグリセリド0.15phr に替えてステアリン酸マグネンウム0.20phr のみを使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にて安定化されたオキシメチレン共重合体組成物を得た。この組成物を実施例1と同じ方法で試験した結果を第2表に示す。

比较例3

実施例 1 で使用したステアリン酸カルシウム 0.10phr とベヘニン酸モノグリセリド0.15phr に替えて 12-ヒドロキンステアリン酸カルシウ 40.40phr のみを使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にて安定化されたオキシメテレン 共重合体組成物を得た。この組成物を実施例1 と同じ方法で試験した結果を第2表に示す。 比較例4

実施例1で使用したステアリン酸カルシウム 0.10phr とベヘニン酸モノグリセリド0.15phr に替えてベヘニン酸モノグリセリド0.20phr のみを使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にてオキシメチレン共量合体の安定化を試みたが樹脂の分解に起因すると思われるストランドの発泡が観察され、安定化したオキシメチレン共重合体のベレットを得ることができなかった。比較例5

実施例1で使用したスチアリン酸カルシウム 0.10phr とベヘニン酸モノグリセリド0.15phr に替えてラクセル酸モノグリセリド0.20phr のみを使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にてオキシメチレン共竄合体の安定化を試みたが樹脂の分解に起因すると思われるストランド

の発泡が観客され、安定化したオキシメテレン 共重合体のペレットを得ることができなかった。 比較例 6

実施例1で使用したステアリン酸カルシウム 0.10phr とペペニン酸モノグリセリド0.15phr に替えてソルピタンモノペペネート0.30phr のみを使用した以外は、実施例1と全く同じ方法にてオキシメチレン共重合体の安定化を試みたが樹脂の分解に起因すると思われるストランドの発泡が観察され、安定化したオキシメチレン共重合体のペレットを得ることができなかった。比较例7

実施例12で使用したステアリン酸カルシウム 0.10phr とべへニン酸モノグリセリド0.15phr に替えてステアリン酸カルシウム0.20phr のみを使用した以外は、実施例12と全く同じ方法にて安定化されたオキシメチレン共量合体組成物を得た。この組成物を実施例1と同じ方法で試験した結果を第2表に示す。

(以下空白)

比較例8

実施例12で使用したステアリン酸カルシウム
0.10phr とベヘニン酸モノグリセリド0.15phr に替えてベヘニン酸モノグリセリド0.20phr のみを使用した以外は、実施例12と全く同じ方法にてオキシメチレン共重合体の安定化を試みたが樹脂の分解に起因すると思われるストランドの発泡が観察され、安定化したオキシメチレン共重合体のベレットを得ることができなかった。

(以下空白)

	引强致庆	31紙停び	商智慧政府		4 - 77 - 12 - 12 - 12 - 12
/			国有限報告第一アカル	医细聚化	発生までのショット数
	, 03/14	¥	*		
1 स्था	630	3.5	2.0	,#E	300
1. स्टब्स	630	3	0 2	***	0.05
L W M 3	030	\$	2 0	. **	4 0 0
It BE SHA	安定代码	「帰ると、」	東北化時に帰因し、ペレット得られず	- - .	
REPRIS	安定化時間	r saler.	安原化時に発力し、スワットはられず		
11 18 89 G	安定代码	: \$BBC.	安定化時に発向し、ペレットはられず。		
11.80.81	620	\$ \$	20.	#	2 0 0
比较频8 ·	٠.	をおい、	安定化等に関加し、ペレットはられず		

〔発明の効果〕

本発明によるオキシメチレン共重合体組成物は、長期連続射出成形に供された場合において 金型汚染物(モールドデポジット)が著しく少なく、また成形機のシリンダー内で比較的高温下に溶融状態に置かれた場合でも、発泡、変色等の以上は認められず、高い安定性を育する。

特許出額人 三菱瓦斯化学株式会社 代理人 弁理士 小 堀 貞 文